

- BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND
- **®** Offenlegungsschrift ® DE 196 44 077 A 1
- (a) Int. CI.6. C 09 B 67/20 C 09 D 11/16 C 07 D 403/14



**DEUTSCHES** PATENTAMT

- 196 44 077.7 Aktenzeichen: Anmeldetag:
  - 31, 10, 96 7. 5.98 Offenlegungstag:
- // C09B 67/04,B01F 17/00,17/52,17/10, 17/12,17/42,17/50, C09K 15/30,C09B 57/04,29/52, 45/22(C07D 403/14,
- (7) Anmelder:

Bayer AG, 51373 Leverkusen, DE

209:44,239:60) (C07D 403/14,209:44,239:60, 239:80)C07D 521/00 (12) Erfinder:

Nyssen, Roger, Dipl.-Masch.-Ing., 41542 Dormagen, DE; Pfützenreuter, Dirk, 51377 Leverkusen, DE; Richter, Rolf, Dipl.-Phys. Dr., 51373 Leverkusen, DE; Hassenrück, Karin, Dr., Mount Pleasant, S.C., US

## BEST AVAII ABLE COPY

## Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

- Verwendung von Pigmentpräparationen für den Ink-Jet Druck
- Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend
  - a) Wasser
  - b) Disperglermittel und
  - c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder de-

$$Z^{2} = \bigvee_{N = 1}^{N} Z^{1} \qquad Z^{2} = \bigvee_{N = 1}^{N} Z^{4}$$

$$Z^{B} = \mathbb{R}^{N}$$

196 44 077

$$Z^{\bullet} = \bigvee_{N=N-N-N-1}^{N-N-1} Z^{10}$$

(III).

worin die Substituenten die in der Beschreibung angegebenen Bedeutungen haben.

BUNDESDRUCKEREI 03.98 802 019/157/1

#### Beschreibung

Die Erfindung betrifft die Verwendung von Pigmentpräparationen spezieller organischer Pigmente als Drucktinten für den Ink-Jet Druck sowie neue Pigmentpräparationen.

Wäßrige Drucktinten für den Timenstrahldruck sind sowohl auf Basis wasserlöslicher organischer Farbstoffe als auch auf Basis organischer Farbpigmente an sich bekannt und in vielen Veröffentlichungen beschrieben. Gegentüber den löslichen Farbstoffen liefern Pigmente generell eine verbesserte Lichtechtheit der erhaltenen Ausdrucke; allerdings ist auch bekannt, daß die Ink-Jet Drucke der meisten Pigmente nicht die gleiche Brillanz etreichen wie Farbstoffe. Zwar kann die Brillanz der Drucke durch eine besonders hohe Feinverteilung der Pigmentpartikel verbessert werden, damit einher geht jedoch in der Regel ein Verlust an Lichtechtheitseigenschaften (vgl. Herbst, Hunger: Industrielle Organische Pigmente, VCM, Verlagsgesellschaft, Weinheim (1987), S. 135–136).

Gemäß EP-A-633 142 kann die Brillanz beispielsweise durch Wahl geeigneter Additive für die Tinten oder durch Wahl geeigneter Drucksubstrate wie beispielsweise entsprechend beschichteter Papiere verbessert werden. Das Problem sowohl brillante als auch lichtschte Pigmente für den ink-jet Druck bereitzustellen, ist jedoch vom Stand der Technik noch nicht befriedigend gelöst worden. Dies gilt insbesondere für den Farbtonbereich gelb.

Trotz der Vielzahl der Veröffentlichungen ist die obengenannte Aufgabe noch nicht befriedigend gelöst worden. Im übrigen werden nur in einigen wenigen Dokumenten Beispiele von Gelbpigmenten aufgeführt, die in ihrer Lichtechtheitseigenschaft für den konventionellen Ink-Jet Druck zwar grundsätzlich geeignet sind, die jedoch für hochwertigere Einsatzgebiete des Ink-Jet Drucks, beispielsweise fotografische Bildreproduktionen (Potoreproduktion, z. B. Anwendung Außenbereich, oder Display), den dort geforderten Lichtechtheitseigenschaften nicht genügen (EP 518 225).

Die Erfindung betrifft daher die Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend

a) Wasser

25

30

35

40

45

**50** 

*5*5

60

b) Dispergiermittel und

c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren zuntomeren Formen

$$Z^{2} = \begin{bmatrix} X^{1} & Z^{1} & Z^{3} & R^{3} \\ N & & & & \\ R^{2} & & & & \\ R^{2} & & & & \\ \end{bmatrix} \xrightarrow{R^{4}} Z^{4}$$

$$(I)$$

$$Z^{6} = N - Z^{5}$$

$$R^{2} = A$$

$$R^{2} = A$$

$$(II)$$

worin
RI, R2, R3 und R4 unabhängig voneinander für Wasserstoff, Alkyl, insbesondere C1-C6-Alkyl, Cycloalkyl, insbesondere C5-C8-Cycloalkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Aralkyl, insbesondere C6-C10-Aryl-C1-C4-Alkyl, wie Benzyl oder Ethyl-Phenyl, oder Hetaryl stehen,
B den Rest eines Isoindolins der Formel

15

20

25

35

40

50

#### DE 196 44 077 A 1

R<sup>5</sup>
NH

bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolenins erfolgt, und

 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  and  $R^8$  anabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl and Br,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryloxy stehen.

A den Rest eines Cyanmethylens der Formel

R10 für Wasserstoff oder Cyan sieht.

$$NC - C - R^8$$

bedeutet, worin

R<sup>9</sup> für einen elektronenanziehenden Rest steht und

Z<sup>1</sup> his Z<sup>10</sup> unabhängig voneinander für O oder NR<sup>10</sup> stehen,
worin

Die Pigmente der Formel (I) sind beispielsweise aus DE-A-39 35 858 bekannt, die der Formel (III) beispielsweise aus US-A-5.177.209 und die der Formel (III) beispielsweise aus EP-A-74 515 bekannt.

Bevorzugte Pigmente der Pormel (I) sind symmetrische Isoindolin-Pigmente, die der Formel (IV) entsprechen

worin
R11 Wasserstoff, C1-C6-Alkyl oder Phenyl bedeutet.

Ganz besonders bevorzugte Pigmente der Formel (I) entsprechen der Formel (IV), worin R<sup>11</sup> für Wasserstoff steht. Vorzugsweise steht R<sup>9</sup> für einen Rest, dessen Hammett'sche Substituentenkonstante  $\sigma$  (para) > 0 ist. Eine entsprechende Auflistung von Hammett'schen Substituentenkonstanten findet sich z. B. in Sykes, Reaktionsmechanismen der organischen Chemie, 9. Auflage, Weinbeim, VCM Verlagsgesellschaft, 1988, oder kann nach bekannten Verfahren bestimmt werden

stimmt werden.

Bevorzugte Pigmente der Formel (II) sind unsymmetrische Isoindolin-Pigmente der Formel (V)

worin

R<sup>9</sup> CN, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Aralkyl, insbesondere C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder

C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryl substitutertes Aminocarbonyl, insbesondere CONIICII<sub>3</sub>, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryloxycarbonyl

oder Hetaryl, insbesondere einen Rest der Formel (VI) oder (VII) bedeutet

50

ഒ

#### DE 196 44 077 A 1

worin

R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, insbesondere Cl, Br und P, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy

oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxycarbonyl bedeuten oder

R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> zusammen den Rest eines ankondensierten Benzohringes bedeuten

G für O, S, NH oder N(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl) steht,

R12 Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder Phenyl bedeutet.

Ganz besonders bevorzugte Pigmente der Formel (V) sind solche, worin R<sup>9</sup> für CONHCH<sub>3</sub> steht und R<sup>12</sup> die obengenannte Bedeutung hat, insbesondere solche, worin R<sup>9</sup> für CONHCH<sub>3</sub> und R<sup>12</sup> für Wasserstoff steht.

Bevorzugte Pigmente sind Salze, Komplexe, Einschlußverbindungen, feste Lösungen sowie Interkalationsverbindungen gen der Formel (III). Solche sind beispielsweise aus EP-A 74 515 bekannt. Als Salze und Komplexe der Verbindungen der Formel (III) kommen vorzugsweise die Salze und Komplexe der Mono-, Di-, Tri- und Tetraznionen mit den Metallen der Formel (III) kommen vorzugsweise die Salze und Komplexe der Mono-, Di-, Tri- und Tetraznionen mit den Metallen Li, Cs, Mg, Cd, Co, Al, Cr, Sn, Pb, besonders bevorzugt Na, K, Ca, Sr, Ba, Zn, Fe, Ni, Cu, Mn, in Betracht. Besondere Li, Cs, Mg, Cd, Co, Al, Cr, Sn, Pb, besonders bevorzugt Na, K, Ca, Sr, Ba, Zn, Fe, Ni, Cu, Mn, in Betracht. Besondere Bedeutungen kommen den Nickelsalzen, bzw. -komplexen und deren festen Lösungen, Interkalations- und Kinschlußverbindungen zu. Besonders bevorzugt ist eine Einschlußverbindung, Interkalationsverbindung, feste Lösung eines Salverbindungen zu. Besonders bevorzugt ist eine Einschlußverbindung, Interkalationsverbindung, feste Lösung eines Salverbindungen zu. Besonders der Azobarbitursäure, besonders bevorzugt des Azobarbitursäure-Nickel-1: 1-Komplexes.

Bei der eingeschlossenen Verbindung handelt es sich vorzugsweise um eine cyclische oder acyclische organische Verbindung, vorzugsweise um Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Hamstoff oder substituierte Hamstoffe sowie Heterocyclen, insbesondere 2,4,6-Triamino-1,3,5-triamin, Acetoguanamin und Benzoguanamin.

Besonders bevorzugte Pigmente der Formel (III) entsprechen den Formeln (VIII) und (IX)

insbesondere in Form ihrer Einschlußverbindungen oder Interkalationsverbindung, wobei als eingeschlossene Verbindung 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin oder Benzoguanamin bevorzugt ist.

Besonders bevorzugte Pigmente der Formeln (I) bis (III) oder diese enthaltende Mischungen sind solche, deren Drucke den Farbtonbereich abdecken, der im coloristischen Sinne vorzugsweise mit den Parametern des CIELAB-Systems (1976) bestimmten Buntton-Wertebereich H\* von 80 bis 1000, vorzugsweise von 85 bis 1000 beschrieben werden kann. (CIBLAB-System (1976) = farbmetrisches Ordnungssystem, z. B. Brockes, A. et al., Farbmessung in der Textilindustrie, ISSN 0722-0391, 1986 Mitteilungen für die Farbstoffe verarbeitende Industrie, 24. Jahrgang).

.**⊉**0

25

35

40

45

## DE 196 44 077 A 1

Unter Dispergiermittel im Rahmen dieser Anmeldung wird eine die Pigmentteilehen in ihrer fein partikulären Form in wäßrigen Medien stabilisierende Substanz verstanden. Unter fein partikulär wird vorzugsweise eine Feinverteilung von 0,001 bis 5 µm verstanden, vorzugsweise von 0,005 bis 1 µm, insbesondere von 0,005 bis 0,5 µm.

Geeignete Dispergiermittel sind beispielsweise anionisch, kationisch, umphoter oder nichtionogen. Geeignete anionische Dispergiermittel sind insbesondere Kondensationsprodukte von aromatischen Sulfonsäuren mit Formaldehyd, wie Kondensztionsprodukte aus Formaldehyd und Alkylnaphthalinsulfonsäuren oder aus Formaldehyd, Naphthalinsulfonsäuren und/oder Benzolsulfonsäuren, Kondensauonsprodukte aus gegebenenfalls substituiertem Phenol mit Formaldebyd und Natriumbisulfit. Geeignet sind außerdem Dispergiermittel aus der Gruppe der Sulfobernsteinsäureester sowie Alkylbenzolsulfonate. Weiterhin kommen vor allem Ligninsulfonate in Betracht, z. B. solche, die nach dem Sulfit- oder Kraft-Verfahren gewonnen werden. Vorzugsweise handelt es sich um Produkte, die zum Teil hydrolysiert, oxidiert, propoxyliert, sulfoniert, sulfoniert, oder desulfoniert und nach bekannten Verfahren fraktioniert werden, z. B. nach dem Molekulargewicht oder nach dem Sulfonierungsgrad. Auch Mischungen aus Sulfit- und Kraftligninsulfonaten sind gut wirksam. Besonders geeignet sind Ligninsulfonate mit einem durchschmittlichen Molekulargewicht zwischen 1000 und 100 000, einem Gehalt an aktivem Ligninsulfonal von mindestens 80% und vorzugsweise mit niedrigem Gehalt an mehrwertigen Kauonen. Der Sulfonierungsgrad kann in weiten Grenzen variieren.

Als nichtionische Dispergiermittel kommen beispielsweise in Prage: Umsetzungsprodukte von Alkylenoxiden mit alkylierbaren Verbindungen, wie z. B. Feualkoholen, Fettaminen, Fettsäuren, Phenolen, Alkylphenolen, Arylalkylphenolen, wie Styrol-Phenol-Kondensate, Carbonsäureamiden und Harzsäuren. Hierbei handelt es sich z. B. um Ethylenoxidaddukte aus der Klasse der Umsetzungsprodukte von Ethylenoxid mit

- a) gesättigten und/oder ungesättigten Fenalkoholen um 6 bis 20 C-Atomen oder
- b) Alkylphenolen mit 4 bis 12 C-Atomen im Alkylrest oder
- c) gesättigten und/oder ungesättigten Fettaminen mit 14 bis 20 C-Atomen oder d) gesättigten und/oder ungesättigten Feitsäuren mit 14 bis 20 C-Atomen oder
- e) hydrierte und/oder unhydrierte Harzsäuren.

Als Ethylenoxid-Addukte kommen insbesondere die unter a) bis e) genannten alkylierbaren Verbindungen mit 5 bis 30

Als Dispergiermittel eignen sich ebenfalls die aus der prioritätsälteren, aber nicht vorveröffentlichten DE-A 19 535 Mol Ethylenoxid in Frage. 246 bekaunten Mischungen aus Alkoxylierungsprodukten von inindestens einem Styrol-Phenol-Kondensat der Formel (XX) ·

in dਕ R15 Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl bedeutel,

R16 für Wasserstoff oder CH3 sieht, R<sup>17</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub> C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl oder Phenyl bedeutet,

in eine der Zahlen 1, 2 oder 3 bedeutet,

R18 für jede durch a indizierte Einheit gleich oder verschieden ist und für Wasserstoff, CH3 oder Phenyl steht, wobei im Falle der Mitanwesenheit von CH3 in den verschiedenen (-CH2-CH(R<sup>18</sup>)-O-)-Gruppen in O bis 60% des Gesamtwertes von n R<sup>18</sup> für CH<sub>3</sub> und in 100 bis 40% des Gesamtwertes von n R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht und wobei im Falle der Mitanwesenheit von Phenyl in den verschiedenen -(-CH2-CH(R18)-O-)-Gruppen in 0 bis 40% des Gesamtwertes von n R18 für Phenyl und in 100 bis 60% des Gesamtwertes von n R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht, und Estern der Alkoxylierungsprodukte (X) der Formel (XI)

R<sup>15</sup>, R<sup>16</sup>, R<sup>17</sup>, R<sup>18</sup>, m' und n den Bedeutungsumfang von R<sup>15</sup>, R<sup>16</sup>, R<sup>17</sup>, R<sup>18</sup>, m bzw. n, jedoch unabbängig hiervon, annehmen,

X die Gruppe -SO36, SO26 oder -PO366 bedeutet und Kat ein Kation aus der Gruppe von H<sup>®</sup>, Li<sup>®</sup>, Na<sup>®</sup>, K<sup>®</sup>, NH<sub>a</sub><sup>®</sup> oder HO-CH<sub>2</sub>CW-NH<sub>3</sub><sup>®</sup> ist, wobsi im Falle von X = -PO3 00 zwei Kat vorliegen.

55

\*

### DE 196 44 077 A 1

Gemische der Formeln (X) und (in) sind beispielsweise aus der nicht vorveröffentlichten DE-A-19 535 256 bekannt, die Bestandteil dieser Anmeldung sind.

Im übrigen sind diese Mischungen der Alkoxylierungsprodukte der Formel (X) und deren Ester der Formel (in) hervorragend gezignet, auch andere als die hier genannten Pigmente in Ink-Jet-Drucktinten zu stabilisieren. Als geeignete

Pigmente sind in diesem Zusammenbang beispielsweise die folgenden zu nennen: Ruße, insbesondere saure bis alkalische Ruße aus der Gruppe der Furnace- oder Gas-Ruße sowie chemisch oder physikalisch modifizierte oder nachbehandelte Ruße, anorganische Pigmente, wie beispielsweise Zinksulfide, Ultramarin, Eisenoxide, Kobaltblau sowie Chromoxidpigmente sowie Pigmente in Form fein partikulärer Oxide wie Siliziumdioxid, Titandioxid, Nickeloxide, Chromantimontitandioxide, Aluminiumoxid sowie fein partikuläre Metalle wie Kupfer, Eisen oder Aluminium und organische Parbpigmente wie beispielsweise solche der Azo-, Disazo-, Polyazo-, Anthrachinon-, Thioindigoreihe, ferner andere polycyclische Pigmente wie beispielsweise aus der Phthalocyanin-, Chinactidon-, Dioxazin-, Isoindolinon-, Naphthalintetracarbonsäure- und Perylen- und Perylentetracarbonsäurereihe, ferner solche aus der Perinon-, Indigoid-, Thioindigoid- und Diketopyrrolopyrrol-Reihe, sowie Metallkomplex-Pigmente von Azo-, Azomethin- oder Methinfarbstoffen oder verlackte Parbstoffe wie Ca-, Mg-, Al-Lacke von sulfonsäure- und/oder carbonsäuregruppenhaltigen Farbstoffen.

Als polymere Dispergiermittel kommen beispielsweise wasserlösliche sowie wasser-emulgierbare Typen in Frage,

z. B. Homo- sowie Co-Polymerisate, wie statistische- oder Block-Copolymerisate.

Besonders bevorzugte Dispergiermittel sind polymere Dispergiermittel wie beispielsweise AB-, BAB- und ABC-Blockcopolymere. In den AB- oder BAB-Blockcopolymeren ist das A-Segment ein hydrophobes Homopolymer oder 20 Copolymer, das eine Verbindung zum Pigment sicherstellt und der B-Block ein bydrophiles Homopolymer oder Copolymer oder ein Salz davon und stellt das Dispergieren des Pigmentes im wäßrigen Medium sicher Derartige polymere Dispergiermittel und deren Synthese sind beispielsweise aus EP-A 518 225 sowie EP-A 556 649 bekannt.

Das eingesetzte Dispergiermittel wird vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 100 Gew.-%, insbesondere 0,5 bis

60 Gew.-%, bezogen auf das eingesetzte Pigment, in der Pigmentpraparation verwendet.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthält die erfindungsgemäß verwendete Pigmentpräparation

a) 10 bis 98 Gew.-%, insbesondere 30 bis 98 Gew.-% Wasser

b) 0,1 bis 100. Gew.-%, insbesondere 0,5 bis 60 Gew.-% Dispergiermittel, bezogen auf eingesetztes Pigment, und

c) 0.2 bis 20 Gew.-%, insbesondere 0,2 bis 10 Gew.-% mindestens eines Pigments der Ponneln (I) bis (III).

Die erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparationen können selbstverständlich neben den Komponenten a), b) und c) auch weitere Zusätze enthalten.

Als gegebenenfalls weitere Zusätze kommen für Drucktinten für den Ink-Jet Druck übliche Zusatzstoffe in Frage. So können beispielsweise als weitere Komponente d) organische Lösungsmittel zugegen sein. Besonders geeignet sind in Wasser lösliche organische Lösungsmittel. Bevorzugt sind solche, die eine Löslichkeit von größer als 0,5 g/100 g

Wasser aufweisco. Als geeignete organische Lösungsmittel kommen beispielsweise in Frage: aliphatische C1-C4-Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert-Butanol, aliphatische Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Diacetonalkohol, Polyole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem mittleren Molgewicht von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 1500 g/mol oder Glycechn, Monohydroxyether, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono-C1-C4-alkylglykolether wie Ethylenglykolmonoalkyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonoethylether. Diethylenglykolmonobutylether, Dipropylenglykolmonoethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethylether oder monoethylether, ferner 2-Pymolidon, N-Methyl-2-pymolidon, N-Ethyl-pymolidon, N-Vinyl-pymolidon, 1,3-Dimethyl-imidazolidon, Dimethylacetamid sowie Dimethylformamid.

Es kommen auch Gemische der erwähnten Lösungsmittel in Betracht.

Die Menge des organischen Lösungsmittels beträgt vorzugsweise 1 bis 40, insbesondere 2 bis 20 Gew.-%, bezogen auf die Pigmentpräparationen.

Bevorzugt beträgt die Menge an Wasser und organischem Lösungsmittel 20 bis 99 Gew.-%, vorzugsweise 30 bis

97 Gew.-%, bezogen auf die Pigmentpräparationen.

Weiterhin kann die Pigmentpräparation Mittel zur Einstellung der Viskosität der Tinte enthalten wie beispielsweise Polyvinylalkohol, Polyvinylpyrrolidon, Methylcellulose u. a. dem Fachmann bekannte Mittel, soweit sie die Stabilität der Drucktinte, das Druckverhalten und das Trocknungsverhalten auf Papier nicht negativ beeinflussen.

Zusätzlich zu den genannten Komponenten können die erfindungsgemäß als Drucktinten verwendeten Pigmentpräparationen noch einen Anteil von 0 bis 15 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 10 Gew.-%, bezogen zuf Inte, oberflächenaktives Mittel enthalten. Diese können grundsätzlich eingesetzt werden z.B. zur Regulierung der Oberfiächenspannung der Tinte, ferner zur Verhinderung der Tropfenbildung oder des Auslaufens an der Düsenaustrittsfläche des Druckkopfes und zur Einstellung des Benetzungs- und Trocknungsverhaltens der Tinte auf unterschiedliche Substratarten (Papiere). Derartige oberflächenaktive Mittel sind dem Pachmann in Form von am Markt. zugänglichen Produkten bekannt. Bei der Auswahl der oberflächenaktiven Mittel dürfen diese nicht die Stabilität der Pigmentpräparation oder die verwendeten Druckkopfmaterialien beeinträchtigen.

Außerdem können die erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparation weitere ionogene als auch nicht-ionogene Hilfsmittel enthalten. Sofern das Dispergiermittel ionische Gruppen enthält, sollten diese Hilfsmittel vorzugsweise nicht-

65 ionogen oder von gleicher Ionogenität sein. Grundsätzlich können die Pigmentpräparationen noch Konservierungsmittel, Lichtschutzmittel, weitere Tenside und gegebenenfalls auch pH-Regler enthalten.

Beispiele filr pH-Regler sind NaOH, Ammoniak oder Aminomethylpropanol, N.N-Dimethylaminoethanol.

5

## DE 196'44 077 A 1

Beispiele für Konservierungsmittel sind Methyl- und Chlormethyl-isothiazolin-3-on, Benzisothiazolin-3-on oder Mischungen davon.

Beispiele für Lichtschutzmittel sind UV-Absorber.

Die Erfindung betrifft weiterhin Pigmentpräparationen enthaltend

a) Wasser

b) Dispergierminel

c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) und

d) mindestens ein organisches Lösungsmittel aus der Gruppe: aliphatische C1-C4-Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert-Butanol, aliphatische Keione, wie Aceion, Methylethylkeion, Methylisobutylkeion oder Diaceionalkohol, Polyole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Burylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem mittleren Molgewicht von 100 his 4000, vorzugsweise 400 his 1500 g/mol oder Glycerin, Monohydroxyether, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono-C1-C4-alkylglykolether wie Ethylenglykolmonoalkyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonoethylether, Diethylenglykolmonobutylether, Dipropylenglykolmonoethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethyletber oder -monochylether, femer 2-Pyrrolidon, N-Methyl-2-pyrrolidon, N-Ethylpyrrolidon, N-Vinyl-pyrrolidon, 1,3-Dimethyl-imidazolidos, Dimethylacetamid sowie Dimethylformamid.

Die bevorzugten Ausführungsformen der einzelnen Komponenten entsprechen den oben angegebenen. Die Erfindung betrifft weiterhin die Herstellung der erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Iet Druck, die dadurch gekennzeichnet ist, daß man mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) mit dem Dispergiermittel und gegebenenfalls weiteren Zusätzen homogenisiert und naßzerkleinert.

Im allgemeinen wird das Pigment in Pulverform oder in Form des wasserfeuchten Preßkuchens zusammen mit einem Teil des Dispergiermittels und Wasser, vorzugsweise deionisiertem Wasser, zu einer homogenen Mahlsuspension beispielsweise mittels Rührwerksbütte, Dissolver und ähnlichen Aggregaten gegebenenfalls nach einer Vorzerkleinerung angeschlagen (d. h. eingebracht und homogenisiert).

Die Mahlsuspension kann außerdem Anteile niedrigsiedender Lösungsmittel (Siedepunkt < 150°C) enthalten, die im Verlauf der anschließenden Feinmahlung durch Verdampfung ausgetragen werden können. Sie kann aber auch Anteile höbersiedender Lösungsmittel oder weiterer Zusätze, wie sie oben beschrieben sind z.B. Mahlhilfs-, Entschäumungs-

Die Naßzerkleinerung umfaßt sowohl die Vorzerkleinerung als auch die Feinmahlung. Vorzugsweise liegt die Pigoder Benetzungsmittel, enthalten. mentkonzentration der Suspension dabei ob exhalb der gewinschlen Konzentration der fertigen Pigmentpräpacation bzw. Drucktinte. Die gewinschie Pigmentendkonzentration wird vorzugsweise im Anschluß an die Naßzerkleinerung eingestellt. Im Anschluß an die Vorzerkleinerung erfolgt eine Mahlung auf die gewünschte Partikelfeinverteilung von 0,001 bis 5 µm. vorzugsweise 0,005 bis 1 µm. Für diese Mahlung kommen Aggregate wie 2. B. Kneter, Walzenstühle, Knetschnecken, Kugelmühlen, Rotor-Stator-Mühlen, Dissolver, Korundscheibenmühlen, Schwingmühlen und insbesondere schnellaufende, kontinuierlich oder diskontinuierlich beschickte Rührwerkskugelmühlen mit Mahlkörpem mit einem Durchmesser von 0,1 bis 2 mm in Frage. Die Mahlkörper können dabei aus Glas, Keramik oder Metall, z. B. Stahl sein. Die Mahltemperatur liegt vorzugsweise im Bereich von 0 bis 250°C, in der Regel jedoch bei Raumtemperatur, insbesondere unterhalb des Trübungspunktes des eingesetzten Dispergiermittels der Komponente b) und des gegebenenfalls eingesetzten oberflächenaktiven Mittels.

In einer ebenfalls bevorzugten Verfahrensweise kann die Mahlung teilweise oder vollständig in einem Hochdruckbomogenisator oder in einem sogenannten Strahldispergator (bekannt aus der nicht vorveröffentlichten Anmeldung DE-A 19536 845) erfolgen, wodurch der Gehalt an Mahlkörperabrieb in der Suspension bzw. die Abgabe von löslichen Stoffen aus den Mahlkörpern (z. B. Ionen aus Glaskörpern) auf ein Minimum reduziert bzw. vollständig vermieden werden kann.

In einem Verdünnungs-Schritt wird die erhaltene Pigmentpräparation in an sich bekannter Weise in Wasser gegebenenfalls mit den restlichen Dispergienmittelmengen und gegebenenfalls weiteren Zusätzen eingemischt und homogenisiert, sowie auf die gewünschte Pigmeniendkonzentration bzw. Parbstärke der Präparation bzw. Drucktinte eingestellt. Hierbei kann gegebenenfalls noch ein Teil des Dispergiermittels zugesetzt werden, um beispielsweise eine Reagglomeration feiner Pigmentpartikel in der Verdünnung zu vermeiden.

Von besonderem Vorteil ist ein Verfahren zur Herstellung der Pigmentpräparationen, in dem im Mahlschnitt zur Herstellung des Pigmentkonzentrates für die Stabilisierung ausreichend Dispergiermittel zur Verfügung gestellt wird. Im Anschluß daran oder nach Verdünnung mit Wasser wird in Lösung befindliches, nicht am Pigment adsorbiertes Dispergiermittel und/oder überschüssige oberflächenaktive Mittel vorzugsweise entfernt und anschließend die gewünschte Pigmentpräparation durch Zugabe der restlichen Anteile der Pigmentpräparation eingestellt.

Ein Verfahren zur Entfernung von in Lösung befindlichem Dispergierminel ist beispielsweise die Zentrifugation der

Suspension und anschließendes Abdekantieren des Überstandes.

Ferner können andere Additive wie z.B. Polyurethan- oder Acrylpolymere zugesetzt werden, um gegebenenfalls die Wasserechtheit weiter zu verhessern. Diese können sowohl wasser-löslicher als auch wasser-emulgierharer Art sein, oder in einer der in d) enthaltenen Komponemen löslich sein.

In einer bevorzugten Verfahrensweise erfolgt die Mischung und Homogenisierung der Pigmentpräparationen unter Verwendung eines Strahldispergators oder Hochdruckhomogenisators, um die Entstehung von Schaum zu unterbinden und mögliche Reaggiomeration zu vermeiden. Mit der Einstellung der gewünschten Pigmentpräparationen erfolgt auch die Einstellung auf die gewünschte Viskosi-

tät, Farbstärke, Farbton, Dichte und Oberflächenspannung der Tinte.

Vor Gebranch der Pigmentpräparationen als Drucktinten werden die Tinten gegebenenfalls fein-filtriert beispielsweise mittels 1 bis 5 um Membran- oder Glassiltem.

**2**5

45

**50** 

Ę.

## DE 196 44 077 A 1

Im allgemeinen werden die physikalischen Tinteneigenschaften auf die Verwendung in üblichen Tintenstrahl-Drukkern eingestellt, wobei die Oberstächenspannung zwischen 20 und 70 mN/m und die Viskosität kleiner als 20 mPa s,

vorzugsweise 0,5 bis 10 mPa · s beiragen sollte. Die erfindungsgernäß verwendeten sowie die erfindungsgemäßen Drucktinten liefern als Drucktinte im Ink-Jet-Druck 5 verwendet Drucke mit ausgezeichneter Lichtechtheit und besitzen darüber hinaus folgende Vorteile; bervorragende Dispersions- und Lagerstabilität in einem weiten Temperaturbereich, keine Artefakte oder Verstopfung im Druckkopf, hohe Wasser- und Migrationsechtheit der Drucke auf unterschiedlichen Substraten, z.B. auf holzfreiem Papier mittl. Papierqualität, geleintern und beschichtetem Papier, polymeren Filmen, Transparentfolien für Overhead-Projektion, kein Ausbluten im Mehrfarbendruck, auch bei Verwendung zusammen mit Farbstoff-Tinten oder anderen pigmentierten Ihnten. Die oben beschriebenen Pigmentpräparationen werden als Drucktinten für den Ink-Jet-Druck verwendet.

Der Ink-Jet-Druck ist an sich bekannt und erfolgt im allgemeinen so, daß die Drucktinte in ein Aufnahmegefäß eines Tintenstrahl-Druckkopfes gefüllt wird und in kleinen Tröpfehen auf das Substrat gesprüht wird. Der Tintenausstoß in Tröpschenform erfolgt dahei vorzugsweise über einen piezoelektrischen Kristall, eine beheizte Kanüle (Bubble- oder Thermo-Jet-Verfahren) oder mechanische Druckerhöhung, wobei Druck auf das Tintensystem ausgeübt wird und so Tintentropfen herausgeschleudert werden. Dabei werden die Tröpfeben aus einer oder mehreren kleinen Düsen gezielt auf das Substrat wie z. B. Papier, Holz, Textilien, Kunststoff oder Metall geschossen. Durch elektronische Aussteuerung werden die einzelnen Tröpfeben auf dem Substrat zu Schriftzeichen oder graphischen Mustern zusammengefaßt.

Möglich ist auch ein Verfahren, bei dem minels elektrostatischer Ablenkung aus einem Tintenstrahl kleinste Volumina

in Form von Tropfen auf ein Substrat gebracht werden.

Beispiele

Beispiel 1

Herstellung einer besonders bevorzugten länschlubverbindung des Pigmentes gemäß Formel (IX)

25 g Benzolsulfonsäurehydrazid, 200 ml Wasser. 20 ml 10 N Salzsäure und 1,25 g eines Kondensationsproduktes von Stearinsäure mit Taurin wurden 30 Minuten verrührt. Man fügte 60 g Eis hinzu und tropfte anschließend in ca. 30 Minuten 34 ml einer wäßrigen Natriumnitritlösung mit einem Gchalt von 30 g Natriumnitrit in 100 ml Lösung hinzu. Der Ansatz wurde 30 Minuten gerührt, wobei man einen Nitritüberschuß aufrechterhielt. Anschließend zerstörte man den Nitrit überschuß mit wenig Amidosulfonsäure und neutralisierte mit ca. 5 ml 10 N Narronlauge. Man erhielt eine Emulsion von Benzolsulfonsäureazid.

Zu der so bergestellten Emulsion gab man 38,2 g Barbitursäure, verrührte 10 Minuten und stellte dam mit ca. 33 ml 10 N Natronlauge auf pH 8. Der Ansatz wurde 2 Stunden bei 50°C gerührt, danach mit 3 ml Essigszure und ca. 14 ml 10 N Salzsäure auf pH4,8 gestellt und noch 1 Stunde auf 70°C und 3 Stunden auf 80°C erhitzt. Man erhielt eine Suspension des Natriumsalzes der Azobarbitursäure; zusätzlich waren noch ca. 22 g des als Nebenprodukt entstandenen Benzolsul-

Bine so hergestellte Suspension wurde auf 95°C bis 100°C aufgebeizt, abgesaugt und mit ca. 11 siedend heißem Wasfonamids gelöst vorhanden.

ser in mehreren Portionen gewaschen. Man erhielt einen Preßkuchen des Natriumsalzes der Azobarbitursäure. Der so hergestellte Preßkuchen wurde mit 500 ml Wasser angerlihrt. Bei 80°C tropfte man in ca. 5 Minuten eine Lösung von 34,5 g NiCl2-6H2O und 13 g wasserfreiem Natriumacetat in 100 ml Wasser binzu. Die Mischung wurde 1 Stunde gerüligt bei 80°C, danach 42 g Melamin zugefügt und nochmals 1 Stunde bei 80°C und 2 Stunden bei 95°C gerührt, anschließend heiß abgesaugt und mit heißem Wasser gewaschen.

Man erhielt einen wasserfeuchten Pigment-Preßkuchen mit einem Trockengehalt von 42,6 Gew.-%.

Beispiel 2 bis 4

Herstellung von Pigmentpräparationen

(Teile = Gewichtsteile, Prozente = Gewichtsprozente)

Beispiel 2

89,9 Teilen des feuchten Preßkuchen des Pigmentes gamäß Formel (IX) hergestellt nach Beispiel 1 mit einem Trocken-

6,9 Teile eines Naphibalinsulfonsäurekondensationsproduktes (Tamol\* NN 9401, BASF AG) sowie gebalt von 42,6% wurden

3,2 Teile desonisiertes Wasser zugesetzt und mittels eines Dissolvers homogenisiert. Der pII-Wert der Suspension betrug 5,5. Im Anschluß wurde die Suspension in eine offene diskontiquierlich betriebene 1 1-Rührwerkskugelmühle (Fabrikat Sussmeyer, Brüssel) eingehracht und mit Zirkoniumoxid-Perlen (Durchmesser 0,4 his 0,6 mm) unter Kühlung über eine

Dauer von 3 Stunden gemahlen. Das erhaltene wäßrige Pigmentkonzentrat wurde mit 0,1 Teilen eines Konservierungsmittels (Benzisothiazolin-3-on) sowie deionisiertem Wasser auf eine Pigmentkonzentra-

Die Pigmentpräparation besitzt eine ausgezeichnete Fließfähigkeit und eine einwandfreie Suspensionsstabilität bei tion von 35% eingestellt. Lagerung über 3 Monate bei Raumtemperatur und 50°C. Wäßrige Verdünnungen dieser Präparation bis zu einer Pigmentkonzentration von 2% sind ebenso stabil. Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 entnommen werden.

#### Beispiel 3

22 Teile des getrockreten Pigmentes gemäß Formel (V) (R<sup>9</sup> = CONHCH<sub>3</sub>, R<sup>12</sup> = H), hergestellt gemäß Beispiel 10, von US 5 177 209, und 8,8 Teile eines Ligninsulfonats (Ultrazine<sup>6</sup> NA, Fa. Lignotech, Düsseldorf) wurden in 69,2 Teilen deiomisiertem Wasser mittels eines Dissolvers angeschlagen und homogenisiert. Im Anschluß erfolgte eine Mahlung wie in Beispiel 2 beschrieben. Das so erhaltene Pigmentkonzentrat wurde mit.

O,1 Teilen des gleichen Konservierungsmittels wie in Beispiel 2 und deionisienem Wasser auf eine Pigmentkonzentration von 20%, und der pH-Wert mittels verdünnter Schwefelsäure auf 8 eingestellt. Die Präparation besitzt ebenfalls ausgezeichnete Stabilitäts- und Fließeigenschaften. Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 entnommen werden.

#### Beispiel 4

90,9 Teilen des seuchten Preskuchens des Pigmentes gemäß Formel (IV) (R11 = H), hergestellt nach Beispiel 8, DE 39 35 858 A1, mit einem Trockengehalt von 40,4% wurden 1,8 Teile eines Dispergierminelgenüsches aus Alkoxylierungsprodukten gemäß Formel (X) und (in) mit einer Zusammenscizung von 51% gemäß Formel X und  $R^{15} = CH_3, R_{16,17,18} = H$ 30 m = 2.8n = 5049% gemäß Formel (XI) und  $R_{15'} = CH_3, R_{16',17',18'} = H$ 25 m = 2.8p' = 50 $X = SO_3^ Kat = NH_4^+$ 7,3 Teilen deionisiertem Wasser zugesetzt und mittels eines Dissolvers homogenisiert. Der pH-Wert wurde mittels verdunnter Natronlauge auf 7,0 gestellt. Im Anschluß wurde die Suspension wie in Beispiel 2 beschrieben gemalden und das 0,1 Teilen des gleichen Konservierungsmittels wie in Beispiel 2 und deionisiertem Wasser auf eine Pigmentkonzentration von 30% eingestellt. 35 Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 epmommen werden.

40 -

10

45

50

55

60

\_\_\_

45

60

65

## DE 196 44 077 A 1

Tabelle 1 (Angaben in Gew.-%, bezogen auf des Pigmentkonzentrat)

5		Beispiel	2	3	4
		Deionisiertes Wasser	58,6	71,9	68,43
		Ultrazine® NA	-	8,0	•
10	Dispergiermittel	Tamol® NN 9401	6,3	-	-
		Dispergiermittelgemisch	<b></b>	-	1,47
15	Pigmente	Pigment gem. Formel (IX) (trocken)	35		-
20		Pigment gem. Formel (V) (trocken)	<b>~</b>	20	
25		Pigment gem. Formel (IV) (trocken)		•	30
	weitere Zusätze	Konservierungsmittel	0,1	0,1	0,1
30		pH-Wert	6,5	8,0	6,9
35	Eigenschaften	max. Teilchengröße* (μm)	<0,2	<0,2	<0,2

Bestimmt aus der Partikelgrößenverteilung (Gewichtsmittel) \*) Meßapparatur: Scheibenzentrifuge Typ DCP 1000 der Fa. Brookhaven

#### Anwendungsbeispiele

#### Beispiele 5 bis 7

Die Pigmentpräparationen gemäß den Beispielen 2 bis 4 wurden zur Verwendung als Drucktinten für den Ink-Jet-Druck auf eine Pigmentkonzentration von jeweils 4 Gew.-% unter Einsatz von dejonisiertem Wasser sowie mit organischen Lösungsmitteln eingestellt. Die Zusammensetzungen der als Drucktinten zu verwendenden Pigmentpräparationen wurden jeweils so gewählt, daß die Viskosität der Drucktinten in einem Bereich von 3 bis 5 mPas lag.

Die Herstellung erfolgte ausgebend von den Pigmentpräparationen der Beispiele 2 bis 4 durch Mischen und Rühren mit der erforderlichen Menge an Wasser sowie sonstigen Zusätzen wie organischen Lösungsmittel in einem Glasbehälter. Im Anschluß erfolgte eine Ultraschallhornbehandlung über 1 Minute und die Zugabe von Konservierungsmittel und gegebenenfalls pH-Einstellung mittels verdünnter NaOH. Die Zusammensetzung der als Drucktinten verwendeten Pig-

mentpraparationen geht aus Tabelle 2 hervor. Diese Pigmentpräparationen wurden vor dem Drucken durch ein 1,2 um Filter filtriert, um gegebenenfalls vorhandenen Mahlgutabrieb und Grobanteil aus der Suspension zu entfernen.

10

10

ŀō

20

25

30

**3**5

40

55

60

## DE 196 44 077 A 1

Tabelle 2

Zusammensetzung und Eigenschaften der als Drucktinten verwendeten Präparationen (Angaben in Gew.-%, bezogen auf Präparation)

			6	7
Beispiel		5		
Deionisiertes Wasser	%	79,0	70,4	77,1
Polyethylenglykol	%	4,0	4,0	4,0
(Mol.Gew. 400 g/mol) 2-Pyrrolidon	%	3,9	3,9	3,9
Isopropanol	%	1,5	1,5	1,5
Pigmentkonzentrat				
gemäß Bsp. 2	%	11,4		
gemāß Bsp. 3	%		20	
gemäß Bsp. 4	%			13,3
Konservierungsmittel	%	0,2	0,2	0,2
pH-Wert	-	6,7	8,0	7,5
Oberflächenspannung	mN/m	>30	>30	>30
max. Teilchengröße	μm	<0,2	<0,2	<0,2
(Scheibenzentrifuge)				

Eigenschaften der als Drucktinten verwendeten Pigmentpräparationen gemäß den Beispielen 5 bis 7

Es wurden Drucke auf einem handelsüblichen Tintenstrahldrucker der Fa. Hewlett Packard (HP Deskjet® 160°C) unter

Verwendung einer gereinigten Kartusche erstellt. Die Drucktinten ließen sich einwandfiei drucken und ergaben brillante Druckbilder mit hoher Farbstärke und gutem

Die Lichtechtheitsprüfung der Drucke auf unterschiedlichen Substraten wurde mit dem Xenon Test 450° (Gerät der so Kontrast Pa. Heraeus) durchgeführt und ergab – bewertet mit dem gleichermaßen belichteten Blaumaßstab (DIN 54004) die in Tabelle 3 dargestellten Ergebnisse:

#### Tabelle 3

<u> </u>	Lichtechtheitsnote auf Substrat					
Drucktinte gemäß	Normalpapier AGFA® 701	Glossy Paper	Beschichtete Folie	HP Spezialpapier®		
Beispiel 5	7 - 8	6 - 7	7	7 - 8		
Beispiel 6	6 - 7	6	nicht geprüft	nicht geprüft		
Beispiel 7	7 - 8	7 - 8	6 - 7	7		

Anm: 8 & kein Farbverlust

20

25

**30** 

35

40

l △ vollständiger Farbverlust

Die Drucke zeigten darüberhinaus eine gute Wasser- und Textmarkerechtheit.

#### Patentansprüche

1. Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend

a) Wasser

b) Dispergiermittel und

c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren tautomeren Formen

$$Z^{2} = \begin{bmatrix} & Z^{1} & Z^{3} & R^{3} \\ & & & \\$$

$$Z^{6} = N \qquad B = A$$

$$Z^{6} = N \qquad D$$

$$R^{2} \qquad O$$

$$Z^{8} = \bigvee_{N=1}^{N} \bigvee_{N=1}^{Z^{7}} Z^{8} = \bigvee_{N=1}^{R^{3}} Z^{10}$$

$$R^{2} = \bigvee_{N=1}^{N} \bigvee_{N=1}^{N} Z^{10}$$

$$R^{4} = \bigvee_{N=1}^{N} \bigvee_{N=1}^{R^{3}} Z^{10}$$
(III),

R1, R2, R3 und R4 unabhängig voneinander für Wasserstoff, Alkyl, insbesondere C1-C6-Alkyl, Cycloalkyl, insbesondere C5-C8-Cycloalkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituientes Phenyl, Aralkyl oder Hetaryl, 65 stehen, B den Rest eines Isoindolins der Formel

10

15

.30

25

30

40

45

55

60

## DE 196 44 077 A 1

bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolins er-R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl und Br, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryloxy stehen, A den Rest eines Cyanmethylens der Formel

bedeutel, worin R<sup>9</sup> für einen elektronenanziehenden Rest steht und Z<sup>1</sup> bis Z<sup>10</sup> unabhängig voneinander für O oder NR<sup>10</sup> stehen,

worin 2. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (I) der Formel (IV) entspre-R10 filt Wasserstoff oder Cyan steht. chen

worin 3. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Pigmentpräparation ein Pigment der Formel

4. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (II) der Formel (V) entsprechen

10

. 15

30

35

40

45

**50** 

60

65

## DE 196 44 077 A 1

R<sup>9</sup> CN, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Aralkyl, insbesondere C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryl substituiertes Aminocarbonyl, insbesondere CONHCH<sub>3</sub>, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>-Aryloxycarbonyl oder Hetaryl, insbesondere einen Rest der Formel (VI) oder (VII) bedeutet

$$\mathbb{R}^{13}$$
(VII),

R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> unabhängig vonzinander Wasserstoff, Halogen, insbesondere Cl., Br und F. C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxycarbonyl bedeuten oder R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> zusammen den Rest eines ankondensierten Benzolringes bedeuten

G für O, S, NH oder N(C1-C4-Alkyl) stebt,

und R<sup>12</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder Phenyl bedeutet. 5. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (I) der Formel

6. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (III) der Formel (VIII) oder **5**5 (IX) entsprechen

10

30 ·

-35

40 .

45

50

65

## DE 196 44 077 A 1

$$0 = \begin{pmatrix} H & O & H \\ N & N = N \end{pmatrix} = 0$$

$$(IX).$$

$$15$$

$$20$$

7. Verwendung gemäß Auspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form eines Salzes, Komplexes, als feste Lösung, als Einschlußverbindung oder als Interkalationsverbindung vorliegt. 8. Verwendung gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form einer Einschlußverbindung oder Interkalationsverbindung vorliegt, wobei die eingeschlossene Verbindung eine cyclische oder acyclische Verbindung, vorzugsweise Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Hamstoff oder substituierte Hamstoffe sowie Heterocyclen, insbesondere 2.4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin und Benzoguanamin ist.

9. Pigmentprāparationen enthaltend

1922sW (e b) Dispergieomittel

c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren mutomeren Formen

$$Z^{6} = N - Z^{5}$$

$$R^{2} = B = A$$

$$R^{2} = 0$$

$$(II)$$

 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  and  $R^4$  anabhängig voneinunder für Wasserstoff, Alkyl, inshesondere  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Cycloalkyl, inshesondere  $C_5$ - $C_8$ -Cycloalkyl, Aryl, inshesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Aralkyl oder Hetaryl, stehen,

B den Rest eines Isoindolins der Formel

10

15

20

25

30

3\$

40

45

S

bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolins er-R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl und Br, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C1-C5-Alkoxy oder C5-C10-Aryloxy stehen, A den Rest eines Cyanmethylens der Formel

bedeutet, worib

R9 für eine elektronenanziehenden Rest steht und Z1 bis Z10 unabhängig voneinander für O oder NR10 stehen,

worin

R10 für Wasserstoff oder Cyan steht,

nng

d) mindestens ein organisches Lösungsmittel aus der Gruppe: aliphatische C1-C4-Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert.-Butanol, aliphatische Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Diacetonalkohol, Polyole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem mittleren Molgewicht von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 1500 g/mol oder Glycerin, Monohydroxyether, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono-C1-C4-alkylglykolether wie Ethylenglykolmonoalkyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonoethylether, Diethylenglykolmonobutylether, Dipropylenglykolmonoethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethylether oder -monoethylether, ferner 2-Pyrrolidon, N-Methyl-2-pyrrolidon, N-Bihyl-pyrrolidon, N-Vinyl-pyrrolidon, 1,3-Dimethylimidazolidon Dimethylacetamid sowie Dime-

10. Pigmentpräparationen gemäß Auspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form eines Salzes, Komplexes, als feste Lösung, als Einschlußverbindung oder als Interkalationsverbindung vorliegt 11. Pigmentpräparationen gemäß Anspruch 9. dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form einer Einschlußverbindung oder Interkalationsverbindung vorliegt, wobei die eingeschlossene Verbindung eine cyclische oder acyclische Verbindung, vorzugsweise Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Harnstoff oder substituierte Harnstoffe sowie Heterocyclen, insbesondere 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin und Benzoguanamin ist.

55

65

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
·

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

□ OTHER: \_\_\_\_\_

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.